WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM

Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)

(51) Internationale Patentklassifikation 5:

C09K 19/58, G02F 1/133 C09K 19/02

(11) Internationale Veröffentlichungsnummer:

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum:

WO 91/06613 16. Mai 1991 (16.05.91)

(21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/CH90/00250

A1

(22) Internationales Anmeldedatum: 26. Oktober 1990 (26.10.90)

(30) Prioritätsdaten: 3948/89-4

1. November 1989 (01.11.89) CH

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): F.HOFFMANN-LA ROCHE AG [CH/CH]; Postfach 3255, CH-4002 Basel (CH).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): BUCHECKER, Richard [CH/CH]; Felsenstrasse 10, CH-8008 Zürich (CH). FÜNFSCHILLING, Jürg [CH/CH]; Weiherhofstrasse 138, CH-4054 Basel (CH). SCHADT, Martin [CH/CH]; Liestalerstrasse 77, CH-4411 Seltisberg (CH).

(74) Gemeinsamer Vertreter: F.HOFFMANN-LA ROCHE AG; Postfach 3255, CH-4002 Basel (CH).

(81) Bestimmungsstaaten: AT (europäisches Patent), BE (europäisches Patent), CH (europäisches Patent), DE (europäisches Patent), DK (europäisches Patent), ES (europäisches Patent), päisches Patent), FR (europäisches Patent), GB (europäisches Patent), GR (europäisches Patent), IT (europäisches Patent), sches Patent), JP, KR, LU (europäisches Patent), NL (europäisches Patent), SE (europäisches Patent), US.

Veröffentlicht

Mit internationalem Recherchenbericht.

(54) Title: TEMPERATURE COMPENSATION OF LIQUID-CRYSTAL PARAMETERS

(54) Bezeichnung: TEMPERATURKOMPENSATION VON FLÜSSIGKRISTALLPARAMETERN

(57) Abstract

Cholesteric liquid-crystal mixtures with a small pitch, in which no, or only very little, dependence of selective reflection on temperature is acceptable since a high temperature dependence would disrupt or negate desired effects, are temperature-compensated. Such mixtures are made up of a nematic liquid crystal doped with at least two additives exhibiting chirality which fulfil the following conditions: 1) $a(c_1B_1 + c_2B_2) = b(c_1A_1 + c_2A_2)$ and 2) $1/\lambda_0(T) = a(c_1A_1 + c_2A_2) + aT(c_1B_1 + c_2B_2) + bT(c_1A_1 + c_2A_2)$ + c_2A_2) where λ_0 is the mean wavelength of the selective-reflection waveband, c_1 , c_2 ,... are the concentrations of the doping agents exhibiting chirality and A_i, B_i are progression coefficients.

(57) Zusammenfassung

Cholesterische Flüssigkristallmischungen mit kleiner Ganghöhe, bei denen keine oder nur eine geringe Temperaturabhängigkeit der selektiven Reflexion zulässig ist, weil eine starke Temperaturabhängigkeit erwünschte Effekte stören oder verunmöglichen würde, sind temperaturkompensiert. Sie setzen sich zusammen aus einem nematischen Flüssigkristall, der mit mindestens zwei chiralen Zusätzen dotiert ist, welche die folgenden Bedingungen erfüllen: 1) $a(c_1B_1 + c_2B_2) = b(c_1A_1 + c_2A_2)$ und 2) $1/\lambda_0(T) = a(c_1A_1 + c_2A_2) + aT(c_1B_1 + c_2B_2) + bT(c_1A_1 + c_2A_2)$ erfüllen, wobei λ_0 der Mittelwert des Wellenlängenbandes der selektiven Reflexion, c1, c2,... die Konzentrationen der chiralen Dotierstoffe und Ai, Bi Koeffizienten einer Reihenentwicklung sind.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Code, die zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich	ES	Spanion	· MG	Madagaskar
AU	Australien	Pi	Finnland	ML	Mali
88	Barbados	FR	Frankreich	MR	Mauritanien
BE	Belgion	GA	Gabon	MW	Malawi
BF	Burkina Faso	GB	Vereinigtes Königreich	NL	Niederlande
		GR	Griechenland	NO	Norwegen
BC	Bulgarien	HU	Ungarn	PL	Polen
BJ	Benin			RO	Rumänien
BR	Brasilien	IT	Italien	SD	Sudan
CA	Kanada	JP	Japan		
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KP	Demokratische Volksrepublik Korca	SE	Schweden
CG	Kongo	KR	Republik Korca	SN	Senegal
CH	Schweiz	LI	Liechtenstein	su	Soviet Union
	Côte d'Ivoire	LK	Sri Lanka	TD	Tschad
Ci				TG	Togo
CM	Kamerun	LU	Luxemburg		Vereinigte Staaten von Amerika
BE	Deutschland	MC	Monaco .	us	vereinigie staaten von America
DK	Dänemark				

WO 91/06613 PCT/CH90/00250

- 1 -

Temperaturkompensation von Flüssigkristallparametern

Für verschiedene neue Einsatzbereiche werden in zunehmendem Masse cholesterische Flüssigkristalle mit kleiner Ganghöhe verwendet, z.B. für polarisierte Lichtquellen [vgl. z.B. Belayev, S.V., et al. in Jpn.J.Appl.Phys. 29, No.4, (1990), L634] oder zur Sichtbarmachung von Temperaturen durch Farbänderungen cholesterischer Schichten. Bei der letztgenannten Anwendung wird bekanntlich die starke Temperaturabhängigkeit der Helixganghöhe und damit der selektiven Reflexionsfarbe von cholesterischen Flüssigkristallen genutzt. Diese erlaubt es, Temperaturänderungen von wenigen O,1°C durch Verschiebung der selektiven Reflexionswellenlänge einer cholesterischen Schicht sichtbar zu machen.

Es gibt aber Anwendungen, bei denen keine oder nur eine geringe Temperaturabhängigkeit der selektiven Reflexion von cholesterischen Flüssigkristallen zulässig ist, weil eine starke Temperaturabhängigkeit erwünschte Effekte stören oder verunmöglichen würde.

Es wurde bereits gezeigt, dass die Temperaturabhängigkeit der Ganghöhe bei chiralen nematischen Mischungen verringert werden kann, indem sie mit rechts- und linkssinnigen chiralen Zusätzen dotiert werden [vgl. z.B. Göbl-Wunsch, A. et al. in Zeitschr. Naturforsch. 34a (1979) 594; Gerber, P. Phys. Lett. No. 3 (1980), 285]. Mit diesen bekannten Verfahren, die zu cholesterischen Flüssigkristallen mit grosser Ganghöhe führen, erreicht man eine Kompensation der Temperaturabhängigkeit elektro-optischer Eigenschaften von nematischen Feldeffekten.

Die Anwendung eines ähnlichen Verfahrens zur Kompensation der Temperaturabhängigkeit des Mittelwerts λ_0 des selektiven Reflexionsbandes von cholesterischen Flüssigkristallen mit geringer Ganghöhe wäre nur mög-

lich, wenn bisher nicht bekannte Dotierstoffe und Verfahren zu deren Anwendung eingesetzt werden könnten.

Der Erfindung liegt daher die Aufgabe zugrunde, ein Verfahren zur Temperaturkompensation der selektiven Reflexion von cholesterischen Schichten mit kleinen Helixganghöhen und für dieses Verfahren geeignete Mischungen bzw. chirale Dotierstoffe anzugeben.

Erfindungsgemäss wird dies erreicht durch Mischung eines nematischen Flüssigkristallmaterials mit mindestens zwei chiralen Dotierstoffen welche die Bedingungen

(1)
$$a (c_1B_1 + c_2B_2) = b (c_1A_1 + c_2A_2)$$

und

(2)
$$1/\lambda_0(T) = a (c_1A_1 + c_2A_2) + aT (c_1B_1 + c_2B_2) + bT (c_1A_1 + c_2A_2)$$

erfüllen, wobei λ_0 der Mittelwert des Wellenlängenbandes der selektiven Reflexion und c₁,c₂,... die Konzentrationen der chiralen Dotierstoffe sind. A_i, B_i sind Koeffizienten in der folgenden Reihenentwicklung

(3)
$$1/\lambda_0(T) = \sum_{i=1}^{n} c_{i} [A_i + B_i (T-22^{\circ}C) + C_i (T-22^{\circ}C)^2] \cdot [a + b (T-22^{\circ}C)]$$

Die Approximation (1) wird wie folgt hergeleitet: Die Temperaturabhängigkeit der Verdrillung $\frac{1}{p}$ einer nematischen Mischung, die mit einer Anzahl n chiraler Zusätze mit den Konzentrationen ci dotiert ist, kann wie folgt dargestellt werden:

(4)
$$1/p(T) = \sum_{i=1}^{n} c_i [A_i + B_i (T-22^{\circ}C) + C_i (T-22^{\circ}C)^2 + ...]$$

wobei die Koeffizienten B_i im linearen Term im wesentlichen die Temperaturabhängigkeit der Verdrillung angeben. Durch Berücksichtigung der Temperaturabhängigkeit des mittleren Brechungsindex $\overline{n}(T)$ -der zur Temperaturabhängigkeit des nematischen Ordnungsgrades S(T) proportional istgemäss

PCT/CH90/00250

(5)
$$\overline{n}(T) = \frac{2n_0(T) + \Delta n(T)}{2} = a + b (T-22^{\circ}C)$$

wobei Δn die optische Anisotropie und n_0 den ordentlichen Brechungsindex des Flüssigkristalls bedeuten, erhält man für die Temperaturabhängigkeit der mittleren Wellenlänge λ_0 planarer cholesterischer Schichten, die aus einem mit n chiralen Zusätzen dotierten nematischen Flüssigkristall bestehen

(6)
$$1/\lambda_0(T) = \sum_{i=1}^{n} c_i [A_i + B_i (T-22^{\circ}C) + C_i (T-22^{\circ}C)^2] \cdot [a + b (T-22^{\circ}C)]$$

Durch Vernachlässigung der quadratischen und höheren Potenzen reduziert sich diese Gleichung für zwei chirale Zusätze auf

(2)
$$1/\lambda_0(T) = a (c_1A_1 + c_2A_2) + aT (c_1B_1 + c_2B_2) + bT (c_1A_1 + c_2A_2)$$

Da im vorliegenden Fall die Ganghöhen der beiden chiralen Zusätze additiv wirken müssen, um die für die selektive Reflexion im sichtbaren Bereich erforderliche kleine Ganghöhe zu erhalten, müssen die Koeffizienten A₁ und A₂ dasselbe Vorzeichen aufweisen, bzw.

(7)
$$|c_1A_1 + c_2A_2| \neq 0$$

sein.

Somit folgt aus Gleichung (2), dass Temperaturkompensation von λ_0 nur erreichbar ist, wenn zwei oder mehr chirale Zusätze der Bedingung

(1)
$$a(c_1B_1 + c_2B_2) = b(c_1A_1 + c_2A_2)$$

genügen. Im speziellen Fall, in dem die Temperaturabhängigkeit von $\overline{n}(T)$ vernachlässigbar ist, d.h. bei Temperaturen weit unterhalb des cholesterisch-isotropen Phasenüberganges T « T_C , ergibt sich aus Gleichung (1), dass die linearen Temperaturkoeffizienten Bi der beiden chiralen Zusätze entgegengesetzte Vorzeichen haben und die Bedingung $c_1B_1 = c_2B_2$ erfüllen müssen. Alternativ können auch chirale Zusätze verwendet werden, deren Temperaturabhängigkeit der Helixganghöhe gering ist, bzw. so beschaffen ist, dass $\overline{n}(T)$ gerade kompensiert wird. Damit kann auch $\lambda_0 \neq f(T)$ erreicht werden.

Im folgenden werden zwei Mischungsbeispiele beschrieben, die die beiden vorstehend genannten Alternativen belegen.

Mischung I besteht aus 76,0 Gew.% eines nachstehend näher beschriebenen, aus 26 Komponenten zusammengesetzten nematischen Flüssigkristalls, der mit folgenden rechts drehenden cholesterischen Zusätzen dotiert ist:

- 5,0 Gew.% Diethyl (4S,5S)-2-[trans-4-(p-cyanophenyl)cyclohexyl]-1,3-dioxolane-4,5-dicarboxylate
- 5,1 Gew.% (R)-1-Methylheptyl p-[(2S,4R,5S)-5-decyl-4-methyl-m-dioxan-2-yl]benzoate
- 7,5 Gew.% 2,2'-p-phenylenebis[(2S,4R,5S)-4-methyl-5-octyl-m-dioxane]
- 6,4 Gew.% (R)-alpha-methylheptyl 4'-[(2S,4R,5S)-4-methyl-5-octyl-m-dioxan-2-yl]-4-biphenylcarboxylate

Der nematische Flüssigkristall ist wie folgt zusammengesetzt:

- 2,0 Gew.% 4'-ethyl-4-biphenylcarbonitrile
- 2,0 Gew.% 4'-propyl-4-biphenylcarbonitrile
- 7,0 Gew.% 4'-pentyl-4-biphenylcarbonitrile
- 7,0 Gew.% p-[trans-4-[(E)-1+pentenyl]cyclohexyl]benzonitrile
- 4,0 Gew.% p-[trans-[(E)-propenyl]cyclohexyl]benzonitrile
- 3,0 Gew.% trans-4-(3-butenyl)-trans-4'-(p-fluorophenyl)[bicyclohexyl]
- 3,0 Gew.% trans-4-(p-fluorophenyl)-trans-4'-[(E)-propenyl][1,1'-bicyclo-hexyl]
- 3,0 Gew.% 4"-pentyl<p-terphenyl>-4-carbonitrile
- 3,0 Gew.% 4'-[trans-4-(3-butenyl)cyclohexyl]-4-biphenylcarbonitrile
- 2,0 Gew.% 4'-[trans-4-[(E(-3-pentenyl]cyclohexyl]-4-biphenylcarbonitrile
- 2,0 Gew.% 4'-[trans-4-[(E)-propenyl]cyclohexyl]-4-biphenylcarbonitrile
- 6,0 Gew.% 1-[2-(trans-4-butylcyclohexyl)ethyl]-4-(trans-4-pentylcyclohexyl) benzene

- 4,0 Gew.% 1-[2-(trans-4-butylcyclohexyl)ethyl]-4-[trans-4-(4-pentenyl) cyclohexyl]benzene
- 3,0 Gew.% 4-[2-(trans-4-butylcyclohexyl)ethyl]-4'-(trans-4-pentyl -cyclohexyl)-1,1'-ethylenedibenzene
- 5,0 Gew.% ethyl p-[2-(trans-4-propylcyclohexyl)ethyl]phenyl ether
- 6,0 Gew.% ethyl p-[2-(trans-4-pentylcyclohexyl)ethyl]phenyl ether
- 5,0 Gew.% 4-trans-pentyl-4'-trans-vinyl[1,1'-bicyclohexyl]
- 6,0 Gew.% methyl [4'-trans-[(E)-propenyl][1,1'-bicyclohexyl]-4-trans-yl]methyl ether
- 4,0 Gew.% 4'-trans-(3-butenyl)[1,1'-bicyclohexyl]-4-trans-yl ethyl ether
- 3,0 Gew.% trans-4-methoxy-trans-4'-[(E)-3-pentenyl][bicyclohexyl]
- 2,0 Gew.% 1-ethoxy-4-[trans-4-[(E)-3-pentenyl]cyclohexyl]benzene
- 3,0 Gew.% (E)-2-butenyl p-(trans-4-propylcyclohexyl)phenyl ether
- 4,0 Gew.% (E)-2-butenyl p-(trans-4-pentylcyclohexyl)phenyl ether
- 3,0 Gew.% 1-ethyl-4'-[trans-4-[(E)-3-pentenyl]cyclohexyl]biphenyl
- 4,0 Gqw.% 1-[trans-4-[(E)-3-pentenyl]cyclohexyl]-4'-propylbiphenyl
- 3,0 Gew.% p-[trans-4-(3-pentenyl)cyclohexyl]phenyl trans-4-propyl-cyclohexanecarboxylate

Mischung II besteht aus 75,1 Gew.% eines nachstehend näher beschriebenen, aus 24 Einzelkomponenten bestehenden nematischen Flüssigkristalls, der mit folgenden links drehenden cholesterischen Zusätzen dotiert ist:

- .3,9 Gew.% 16beta-methyl-17-oxoandrost-5-en-3beta-yl acetate
- 7,3 Gew.% bis[(S)-1-methylheptyl]p-terphenyl-4,4"-dicarboxylate
- 6,9 Gew.% dibutyl (4R,5R)-2-[trans-4-(p-cyanophenyl)cyclohexyl]-1,3-dioxolane-4,5-dicarboxylate

ζ

6,8 Gew.% diethyl (4R,5R)-2-[trans-4-(p-cyanophenyl)cyclohexyl]-1,3-dioxolane-4,5-dicarboxylate

Der nematische Flüssigkristall ist wie folgt zusammengesetzt:

- 3,0 Gew.% 4'-ethyl-4-biphenylcarbonitrile
- 3,0 Gew.% 4'-propyl-4-biphenylcarbonitrile
- 5,0 Gew.% 4'-pentyl-4-biphenylcarbonitrile
- 4,0 Gew.% p-[trans-4-(3-butenyl)cyclohexyl]benzonitrile
- 8,0 Gew.% p-[trans-4-[(E)-1+pentenyl]cyclohexyl]benzonitrile
- 3,0 Gew.% 4"-pentyl<p-terphenyl>-4-carbonitrile
- 3,0 Gew.% 4'-[trans-4-(3-butenyl)cyclohexyl]-4-biphenylcarbonitrile
- 2,0 Gew.% 4'-[trans-4-[(E(-3-pentenyl]cyclohexyl]-4-biphenylcarbonitrile
- 8,0 Gew.% 1-[2-(trans-4-butylcyclohexyl)ethyl]-4-(trans-4-pentylcyclohexyl) benzene
- 2,0 Gew.% 5-(trans-4-pentylcyclohexyl)-2-[p-(trans-4-propylcyclohexyl) phenyl]pyrimidine
- 3,0 Gew.% 4-[2-(trans-4-butylcyclohexyl)ethyl]-4'-(trans-4-pentyl -cyclohexyl)-1,1'-ethylenedibenzene
- 3,0 Gew.% p-cyanophenyl trans-4-[2-(trans-4-propylcyclohexyl)ethyl] cyclohexanecarboxylate
- 7,0 Gew.% ethyl p-[2-(trans-4-propylcyclohexyl)ethyl]phenyl ether
- 10,0 Gew.% ethyl p-[2-(trans-4-pentylcyclohexyl)ethyl]phenyl ether
- 6,0 Gew.% 4-trans-pentyl-4'-trans-vinyl[1,1'-bicyclohexyl]
- 5,0 Gew.% 4'-trans-(3-butenyl)[1,1'-bicyclohexyl]-4-trans-yl ethyl ether
- 3,0 Gew.% 4'-trans-(4-pentenyl)[1,1'-bicyclohexyl]-4-trans-yl ethyl ether

PCT/CH90/00250

-7-

3,0 Gew.% trans-4-methoxy-trans-4'-[(E)-3-pentenyl][bicyclohexyl]

2,0 Gew.% 1-ethoxy-4-[trans-4-[(E)-3-pentenyl]cyclohexyl]benzene

3,0 Gew.% (E)-2-butenyl p-(trans-4-propylcyclohexyl)phenyl ether

4,0 Gew.% (E)-2-butenyl p-(trans-4-pentylcyclohexyl)phenyl ether

3,0 Gew.% 1-ethyl-4'-[trans-4-[(E)-3-pentenyl]cyclohexyl]biphenyl

4,0 Gew.% 1-[trans-4-[(E)-3-pentenyl]cyclohexyl]-4'-propylbiphenyl

3,0 Gew.% p-[trans-4-(3-pentenyl)cyclohexyl]phenyl trans-4-propyl-cyclohexanecarboxylate

Die gemessenen Eigenschaften der beiden Mischungen I und II sind in der folgenden Tabelle zusammengestellt:

Parameter		Mischung I	Mischung II
λο	[nm]	470	470
Δλ _{FWHM}	[nm]	35	35
dλ₀/dT	[nm/°C]	0,10	-0,10
A	[nm/Gew.%]	6.02	6.02
n _o		1,498	1,496
Δn		0,120	0,110
Temperaturb	ereich [°C]	0 - 50	0 - 50
T _C	[°C]	57	63
Helix-Drehsi	nn	L	R

In dieser Tabelle bedeuten λ_0 die mittlere Wellenlänge der selektiven Reflexion; $\Delta\lambda_{FWHM}$ die Bandbreite der selektiven Reflexion (FWHM = full width at half maximum); $d\lambda_0/dT$ die Temperaturabhängigkeit von λ_0 im Betriebstemperaturbereich; A einen Koeffizienten, der die Erhöhung von λ_0 (c)

infolge der Dotierung der cholesterischen Mischung mit ihrer nematischen "Wirts"-Substanz nach folgender Formel angibt: $\lambda_{O}(c)=\lambda_{O}+Ac$; T_{C} die cholesterisch-isotrope Uebergangstemperatur.

<u>Patentansprüche</u>

1. Cholesterische Flüssigkristallmischung mit temperaturkompensierter selektiver Reflexion, gekennzeichnet durch einen nematischen Flüssigkristall, der mit mindestens zwei chiralen Zusätzen dotiert ist, welche die Bedingungen

(1)
$$a(c_1B_1 + c_2B_2) = b(c_1A_1 + c_2A_2)$$

und

(2)
$$1/\lambda_0(T) = a (c_1A_1 + c_2A_2) + aT (c_1B_1 + c_2B_2) + bT (c_1A_1 + c_2A_2)$$

erfüllen, wobei λ_0 der Mittelwert des Wellenlängenbandes der selektiven Reflexion, c1,c2,... die Konzentrationen der chiralen Dotierstoffe und A_i , B_i Koeffizienten in der folgenden Reihenentwicklung

(3)
$$1/\lambda_{O}(T) = \sum_{i=1}^{n} c_{i} [A_{i} + B_{i} (T-22^{\circ}C) + C_{i}(T-22^{\circ}C)^{2}] \cdot [a + b (T-22^{\circ}C)]$$

sind und über den Betriebstemperaturbereich der Mischung d $\lambda_0/dT < 0.5$ nm/°C gilt.

2. Verfahren zur Temperaturkompensation der wellenlängen-selektiven Reflexion eines cholesterischen Flüssigkristalls, dadurch gekennzeichnet, dass dem Flüssigkristall mindestens zwei Dotierstoffe zugegeben werden, welche die Bedingungen

(1)
$$a(c_1B_1 + c_2B_2) = b(c_1A_1 + c_2A_2)$$

und

(2)
$$1/\lambda_0(T) = a (c_1A_1 + c_2A_2) + aT (c_1B_1 + c_2B_2) + bT (c_1A_1 + c_2A_2)$$

erfüllen, wobei λ_0 der Mittelwert des Wellenlängenbandes der selektiven Reflexion, c1,c2,... die Konzentrationen der chiralen Dotierstoffe und A_i , B_i Koeffizienten in der folgenden Reihenentwicklung

PCT/CH90/00250

- 10 -

(3)
$$1/\lambda_{O}(T) = \sum_{i=1}^{n} c_{i} [A_{i} + B_{i} (T-22^{\circ}C) + C_{i}(T-22^{\circ}C)^{2}] \cdot [a + b (T-22^{\circ}C)]$$

sind und über den Betriebstemperaturbereich der Mischung d $\lambda_0/dT < 0.5$ nm/°C gilt.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/CH 90/00250

t. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER (if several classification symbols apply, indicate all) *								
According to International Patent Classification (IPC) or to both National Classification and IPC								
Int. Cl. 5 C 09 K 19/58, G 02 F 1/133, C 09 K 19/02								
II. FIELDS SEARCHED								
Classification	on System	Minimum Documentation Searched 7						
	Classification System Classification Symbols							
Int.	c1. ⁵	С 09 к 19/, G 02 F						
		Documentation Searched other than Minimum Documentation to the Extent that such Documents are included in the Fields Searched ⁸						
	··							
	JMENTS (CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category *	Cita	tion of Document, 11 with Indication, where appropriate, of the relevant passages 12	Relevant to Claim No. 13					
Y	EP,	A, 0218132 (HOESCHT) 15 April 1987 see page 2, lines 5-25; page 3, lines 5-15; page 4, lines 21-38; page 5, lines 1-28						
Y	EP,	A, 0211646 (CHISSO) 25 February 1987 see page 11, lines 1-10,20-21; page 12, lines 1-24, page 13, lines 9-19; page 13b, lines 1-25; page 13c, lines 1-8; page 57, lines 1-12; claims 1-19	1					
У	Zei	tschrift für Naturforschung, volume 34A, No.5, May 1979, A. Göbl-Wunsch et al.: "Temperatur-funktionen der durch Mehrfachdotierung mit chiralen Verbindungen in einer nematischen Phase induzierten Helixganghöhe", pages 594-599, see the whole document (cited in the application)	1					
"A" do "E" ea "I" do wh cit "O" do lat IV. CER Date of t	neument definition on a control of the country of t	completion of the International Search: Date of Mailing of this International Search: Page 1991 (21.01.91) 6 February 1991 (00.000)	ct with the application but a or theory underlying the ce: the claimed invention cannot be considered to ce: the claimed invention an inventive stap when the or more other such docuberous to a person skilled patent family					
		Patent Office						

III. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT (CONTINUED FROM THE SECOND SHE	IT)
Casegory *	Citation of Document, with Indication, where appropriate, of the resovent seemages	Resevent to Claim No
Y, Р	EP, A, 0351746 (HOECHST) 24 January 1990 see page 7, lines 11-55; claims 1-7	1
Y	EP, A, 0217240 (HOESCHT) 8 April 1987 see page 3, lines 15-23; page 4, lines 11-30; claims 1-9	
	*	
	·	

Form PCT/ISA/210 (extra sheet) (Jenuary 1985

ANNEX TO THE INTERNATIONAL SEARCH REPORT ON INTERNATIONAL PATENT APPLICATION NO.

CH 9000250 SA 41042

This annex lists the patent family members relating to the patent documents cited in the above-mentioned international search report. The members are as contained in the European Patent Office EDP file on 30/01/91

The European Patent Office is in no way liable for these particulars which are merely given for the purpose of information.

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)	Publication date	
EP-A- 0218132	15-04-87	DE-A- 3534777 JP-A- 62081484	. 02-04-87 14-04-87	
EP-A- 0211646	25-02-87	US-A- 4780240 JP-A- 63022893	25-10-88 30-01-88	
EP-A- 0351746	24-01-90	DE-A- 3824902 · JP-A- 2088573	15-02-90 28-03-90	
EP-A- 0217240	08-04-87	DE-A- 3534778 JP-A- 62081355 US-A- 4939287	02-04-87 14-04-87 03-07-90	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/CH 90/00250

I. KLASSIFIKATION DES ANMELDUNGSGEGENSTANDS (bei mehreren Klassifikationssymbolen sind alle anzugeben)⁶

I. KLAS	Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPC) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPC					
_						
Int.CI	Int.CI _ C 09 K 19/58, G 02 F 1/133, C 09 K 19/02					
II. RECH	ERCHIERIE	Recherchierter Minde	stprüfstoff ⁷			
Klassifikat	tionssystem	Klas	sifikationssymbole	•		
Int .CI		C 09 K 19/, G 02 F				
		Recherchierte nicht zum Mindestprüfstoff gehö	roade Veröffentlichungen soweit diese			
		Recherchierte nicht zum Mindestprüfstoff geno- unter die recherchierten Sa	achgebiete fallen ⁸			
III. EINS	CHLÄGIGE	VERÖFFENTLICHUNGEN ⁹				
Art*	Kennzeich	nnung der Veröffentlichung ¹¹ ,soweit erforderlich ur	nter Angabe der maßgeblichen Teile 12	Betr. Anspruch Nr. 13		
Y	EP, A	, 0218132 (HOECHST)		1		
	s 5	5. April 1987 iehe Seite 2, Zeilen 5-25; -15; Seite 4, Zeilen 21-3 -28	Seite 3, Zeilen 8; Zeite 5, Zeilen			
Y		, 0211646 (CHISSO) 5. Februar 1987		1		
	2 2 2					
Y		g , Band 34A, Nr. 5,	1			
	7	Mai 1979, A. Göbl-Wunsch et al.: "Te der durch Mehrfachdotierun	emperaturfunktionen ng mit chiralen ./.			
"A" Ve de "E" ält	* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen 10: "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist definiert, aber nicht als jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist					
zw fei na an	"L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genamten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruch- keit beruhend betrachtet werden "Y" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruch- te Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit be-					
eii be	"O" Veröffentlichung, die sich auf eine mundliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht ruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichungs mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kate- gorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für					
tu	tum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffent- "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist licht worden ist					
IV. BESCHEINIGUNG Absendedatum des internationalen Recherchenberichts Absendedatum des internationalen Recherchenberichts						
Dat	Datum des Abbambass del methodos					
	21. Januar 1991 06. 02. 91 Internationale Recherchenbehörde Unterschrift des bevollmächtigten Bediensteten					
Int	ernationale F		miss T. MORTENSEN	Materia		
Europäisches Patentamt miss 1. MORTENSEN PROUDE						

	CHLÄGIGE VERÖFFENTLICHUNGEN (Fortsetzung von Blatt 2)	
Art •	Kennzeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der maßgeblichen Teile	Betr. Anspruch Nr.
	Verbindungen in einer nematischen Phase induzierten Helixganghöhe", Seiten 594-599, siehe das:ganze Dokument in der Anmeldung erwähnt	
Y,P	EP, A, 0351746 (HOECHST) 24. Januar 1990 siehe Seite 7, Zeilen 11-55; Ansprüche 1-7	1
Y	EP, A, 0217240 (HOECHST) 8. April 1987 siehe Seite 3, Zeilen 15-23; Seite 4, Zeilen 11-30; Ansprüche 1-9	
	•	
	.*	

ANHANG ZUM INTERNATIONALEN RECHERCHENBERICHT ÜBER DIE INTERNATIONALE PATENTANMELDUNG NR.

CH 9000250 SA 41042

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten internationalen Recherchenbericht angeführten Patentdokumente angegeben. Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am 30/01/91 Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung	
EP-A- 0218132	15-04-87	DE-A- JP-A-	3534777 62081484	02-04-87 14-04-87	
EP-A- 0211646	25-02-87	US-A- JP-A-	4780240 63022893	25-10-88 30-01-88	
EP-A- 0351746	24-01-90	DE-A- JP-A-	3824902 2088573	15 - 02 - 90 28-03-90	
EP-A- 0217240	08-04-87	DE-A- JP-A- US-A-	3534778 62081355 4939287	02-04-87 14-04-87 03-07-90	